

Gall-nut extracts, their preparation and their uses.

Patent Number: EP0496173

Publication date: 1992-07-29

Inventor(s): FABRE BERNARD (FR); POTIER ANNE (FR); FONTANEL DIDIER (FR); DUVNJAK PHILIPPE (FR)

Applicant(s): SYNTHELABO (FR)

Requested Patent: EP0496173

Application Number: EP19910400899 19910403

Priority Number(s): FR19910000696 19910122

IPC Classification: A61K7/48 ; A61K35/78

EC Classification: A61K7/48W4 ; A61K35/78

Equivalents: CA2059751, DE69101310D, FR2671723, HU60129, JP4295429

Abstract

Gall-nut extract which contains ellagic acid, gallic acid and hydrolysable tannins, and in which the gallic acid content is from 1.5 to 7% by weight and the content of hydrolysable tannins is from 65 to 85% by weight, based on the powder for a dry extract and based on the dry residue for a liquid or soft extract. Use in cosmetics.

Data supplied from the esp@cenet database - I2

This Page Blank (uspto)



Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets



⑪ Numéro de publication: **0 496 173 A1**

⑫

DEMANDE DE BREVET EUROPEEN

⑬ Numéro de dépôt: **91400899.0**

⑮ Int. Cl.⁵: **A61K 7/48, A61K 35/78**

⑭ Date de dépôt: **03.04.91**

⑯ Priorité: **22.01.91 FR 9100696**

⑰ Date de publication de la demande:
29.07.92 Bulletin 92/31

⑱ Etats contractants désignés:
AT BE CH DE DK ES FR GB GR IT LI LU NL SE

⑲ Demandeur: **SYNTHELABO**
58 rue de la Glacière
F-75013 Paris(FR)

⑳ Inventeur: **Fabre, Bernard**
4, rue du Pressoir
F-37270 Saint-Martin-le-Beau(FR)
Inventeur: **Potier, Anne**
39-41, rue Emile-Zola Appt 10
F-37100 Tours(FR)
Inventeur: **Fontanel, Didier**
16, rue de la Gatine
F-37390 Notre-Dame-D'Oe(FR)
Inventeur: **Duvnjak, Philippe**
9, rue de Bois Billières
F-37230 Fondettes(FR)

㉑ Mandataire: **Thouret-Lemaitre, Elisabeth et al**
SYNTHELABO Service Brevets 22, avenue
Galilée, B.P. Box 72
F-92352 LE PLESSIS ROBINSON CEDEX(FR)

㉒ **Extraits de Noix d'Alep, leur préparation et leurs applications.**

㉓ **Extrait de Noix d'Alep, caractérisé par le fait qu'il contient de l'acide ellagique, de l'acide gallique et des tanins hydrolysables, et par le fait que la teneur en acide gallique est de 1,5 à 7 % en poids et que la teneur en tanins hydrolysables est de 65 à 85 % en poids par rapport à la poudre pour un extrait sec et par rapport au résidu sec pour un extrait liquide ou mou.**

Application en cosmétique.

La présente invention a pour objet des extraits de Noix de Galle appelée également Noix d'Alep, ayant des propriétés de filtres protecteurs des U.V.B. et un rôle préventif contre les effets nocifs des radicaux libres (responsables du vieillissement cutané), leur obtention et leurs applications.

5 L'apparition des Noix de Galle ou Noix d'Alep (*Quercus infectoria Oliv.*) familles des fagacées est provoquée par la ponte d'un hyménoptère (*Cynips Gallae tinctoria Oliv.*) dans les jeunes bourgeons de chêne.

Les chênes à Noix de Galle sont répandus principalement en Asie Mineure (Iran, Syrie, Turquie). On en trouve également en Grèce.

Les principaux composants chimiques de la Noix d'Alep sont les suivants :

- 10 - Tanins hydrolysables (50 à 70 %)
- Acide gallique et ses esters
- Acide ellagique
- Acide syringique
- Glucides dont amidon
- 15 - Sitostérol
- Oléate de méthyle, bétulatate de méthyle.

Les extraits de l'invention sont obtenus selon le procédé décrit ci-dessous :

selon l'invention, on soumet la Noix d'Alep, sèche ou fraîche, broyée ou pulvérisée à une extraction par un solvant tel que l'eau, un alcool en C₁-C₄, l'acétone ou le propylène glycol, ou un mélange de ces solvants. 20 Par exemple, on peut utiliser un mélange alcool C₁-C₄/eau ou un mélange acétone/eau en proportions de 96/4 à 30/70 en volume. On peut également utiliser un mélange propylèneglycol/eau dans des proportions de 100/10 à 40/60 en volume.

La quantité de solvant d'extraction utilisée est égale à 4 à 20 fois le poids de Noix d'Alep.

25 On effectue l'extraction éventuellement sous agitation, à une température située entre 10 °C et l'ébullition du solvant. La durée de l'extraction est de 2 à 80 heures.

On concentre éventuellement les solutions extractives. Les concentrats obtenus sont éventuellement séchés, soit en étuve sous vide, soit par nébulisation, soit par lyophilisation, soit par séchage à l'aide d'un sécheur-réacteur cylindrique.

30 Les extraits de Noix d'Alep selon l'invention sont caractérisés par la présence d'acide gallique, d'acide ellagique et de tanins hydrolysables. Ils ne contiennent pas d'acide protocatéchique. Dans les extraits de Noix d'Alep de l'invention, la teneur en acide gallique varie de 0,5 à 7 % en poids, et la teneur en tanins varie de 65 à 85 % en poids par rapport à la poudre pour un extrait sec et par rapport au résidu sec pour un extrait liquide ou mou.

35 Ces différents constituants ont été mis en évidence par les tests décrits ci-après. Leur dosage est effectué de la manière indiquée ci-dessous :

l'acide gallique, les tanins et l'acide ellagique peuvent être mis en évidence par des réactions colorées : on met en présence une solution hydroéthanolique d'extrait de Noix d'Alep de l'invention et une solution de cyanure de potassium. Une coloration rouge-orangé apparaît. Cette coloration caractéristique de l'acide gallique, est suivie d'un précipité jaune caractéristique des tanins.

40 D'autre part, une solution hydroéthanolique (à 60 % d'éthanol en volume) d'extrait de Noix d'Alep de l'invention et d'hypochlorite de sodium prend une coloration orange caractéristique de l'acide ellagique.

On peut identifier les acides gallique et ellagique par chromatographie sur couche mince de gel de silice. On utilise une phase mobile constituée d'un mélange de benzène, de méthanol et d'acide acétique dans les proportions 45-8-3. Après migration, on pulvérise une solution hydroéthanolique à 2 % en volume de chlorure ferrique, ce qui révèle la présence d'acide gallique et d'acide ellagique.

45 On peut aussi identifier les tanins lors de l'expérience suivante :

une solution hydroéthanolique d'extrait de Noix d'Alep obtenu selon l'invention, à une concentration de 1 mg d'extrait de Noix d'Alep par millilitre de solution, et contenant 10 % en volume de chlorure ferrique, précipite. Ce précipité, de couleur bleu-noir, est caractéristique des tanins galliques.

50 On dose l'acide gallique par chromatographie liquide haute performance. La colonne utilisée est de type silice greffée phase inverse C₁₈. La phase mobile est composée d'un mélange en proportions variables de méthanol et d'eau acidifiée par 2,5 % en volume d'acide acétique. Le débit est de 1 ml/mn ; la détection s'effectue à 254 nm. Les teneurs en acide gallique varient de 1,5 à 7 % en poids par rapport au résidu sec pour un extrait liquide ou mou, suivant la nature des solvants d'extraction et la méthode d'extraction.

55 On dose les tanins selon la technique d'adsorption sur poudre de peau. Cette méthode de dosage est décrite dans la Pharmacopée française 9e et 10e éditions, pour le dosage des tanins dans les plantes. La teneur en tanins hydrolysables de l'extrait de Noix d'Alep de l'invention varie de 65 à 85 % en poids par

rapport à la poudre pour un extrait sec et par rapport au résidu sec pour un extrait liquide ou mou, suivant la nature des solvants d'extraction et la méthode d'extraction.

L'absence d'acide protocatéchique est mise en évidence par l'absence de réaction d'une solution aqueuse de l'extrait de Noix d'Alep de l'invention en présence d'acétate de cuivre.

5 Les exemples suivants illustrent l'invention :

Exemple 1.

On introduit 5 kg de noix d'Alep broyée dans un percolateur. On ajoute 38 kg d'une solution hydroéthanolique à 50 % en volume d'éthanol. On laisse macérer le mélange pendant 10 heures. Puis on soutire les liqueurs d'extraction pendant 48 heures. On concentre les liqueurs obtenues dans un évaporateur sous pression réduite et à 50 °C. On sèche alors le concentrat par nébulisation, puis on homogénéise le produit sec. Celui-ci se présente sous la forme d'une poudre de couleur beige. Les réactions colorées des tanins et des acides gallique et ellagique sont positives. On identifie également les acides gallique et ellagique par chromatographie sur couche mince.

On dose les tanins suivant la méthode décrite précédemment : leur teneur est de 75 % en poids par rapport à la poudre. On dose l'acide gallique suivant la méthode décrite précédemment : sa teneur varie de 1,5 à 3,0 % en poids par rapport à la poudre.

20 Exemple 2.

On introduit 10 g de Noix d'Alep pulvérisée dans un réacteur chauffant. On ajoute 100 g d'une solution hydroéthanolique à 96 % en volume d'éthanol. On porte à ébullition pendant 2 heures, puis on filtre sous vide. On concentre le filtrat à sec sous pression réduite et à 60 °C. Puis on broie et on homogénéise le produit sec. Celui-ci se présente sous forme d'une poudre fine de couleur beige. Les réactions colorées des tanins et des acides gallique et ellagique sont positives. On identifie également les acides gallique et ellagique par chromatographie sur couche mince.

On dose les tanins suivant la méthode décrite précédemment, leur teneur est de 80 % en poids par rapport à la poudre. On dose l'acide gallique suivant la méthode décrite précédemment : sa teneur varie de 1,5 à 3,0 % en poids par rapport à la poudre.

Exemple 3.

On introduit 10 g de Noix d'Alep pulvérisée dans un erlenmeyer. On y ajoute 100 ml d'une solution hydroacétone à 40 % en volume d'acétone. On agite pendant 3 heures à la température de 20 °C. On filtre. On concentre le filtrat à sec, sous pression réduite, à 50 °C, puis on broie et on homogénéise le produit sec. Il se présente sous la forme d'une poudre fine de couleur beige. Les réactions colorées des tanins et des acides gallique et ellagique sont positives. On identifie également les acides gallique et ellagique par chromatographie sur couche mince. On dose les tanins suivant la méthode décrite précédemment : leur teneur est de 80 % en poids par rapport à la poudre. On dose l'acide gallique suivant la méthode décrite précédemment : sa teneur varie de 5 à 7 % en poids par rapport à la poudre.

Exemple 4.

45 On introduit 10 g de Noix d'Alep pulvérisée dans un erlenmeyer. On y ajoute 100 g d'eau. On chauffe pendant 2 heures à 50 °C. On filtre, puis on concentre le filtrat sous pression réduite à 75 °C jusqu'à consistance pâteuse. La pâte présente une couleur brune. Les réactions colorées des tanins et des acides gallique et ellagique sont positives. On identifie également les acides gallique et ellagique par chromatographie sur couche mince. On dose les tanins : leur teneur est de 75 % en poids par rapport au résidu sec de l'extrait. On dose l'acide gallique suivant la méthode décrite précédemment : sa teneur varie de 3,5 à 5,5 % en poids par rapport au résidu sec de l'extrait.

Exemple 5.

55 On introduit 20 g de Noix d'Alep broyée dans un percolateur. On ajoute 200 g d'une solution hydroéthanolique à 50 % en volume d'éthanol. On laisse macérer le mélange pendant 12 heures. Puis on soutire les liqueurs d'épuisement pendant 36 heures. Les réactions colorées des tanins et des acides gallique et ellagique sont positives.

On identifie également les acides gallique et ellagique par chromatographie sur couche mince. On dose les tanins suivant la méthode décrite précédemment : leur teneur est de 80 % en poids par rapport au résidu sec de l'extrait. On dose l'acide gallique suivant la méthode décrite précédemment : sa teneur varie de 1,5 à 3,0 % en poids par rapport au résidu sec de l'extrait.

5 On a étudié l'activité des extraits de Noix d'Alep obtenus selon l'invention.

On met ainsi en évidence deux propriétés : l'activité filtre U.V.B. et l'activité anti-radicalaire.

On détermine l'activité filtre U.V.B. des extraits obtenus selon l'invention à partir des observations suivantes : les extraits de Noix d'Alep ont la particularité d'absorber les rayonnements U.V. et plus particulièrement les U.V.B.. La peau, lors d'un excès d'irradiation lumineuse est agressée par les U.V.A. et les U.V.B..

10 Les U.V.A. par un mécanisme complexe, provoquent l'apparition de radicaux libres toxiques qui sont responsables d'un vieillissement prématûre de la peau. La toxicité des U.V.B. peut être très large. Elle peut aller d'une simple inflammation des tissus cutanés (coup de soleil) à l'inactivation de processus enzymatiques essentiels et certains cancers de la peau.

15 La zone d'absorption des U.V. d'une solution hydroéthanolique d'un extrait de Noix d'Alep se situe entre 200 et 350 nm avec 2 maxima, le premier entre 200 et 240 nm, le second entre 240 et 350 nm. Ce dernier se situe dans la zone des U.V.B..

Les extraits de Noix d'Alep obtenus selon l'invention permettent donc une protection contre les U.V.B. et leurs effets toxiques.

20 On détermine l'activité anti-radicalaire des extraits de Noix d'Alep obtenus selon l'invention à partir des observations suivantes.

Les radicaux libres OH⁻ (radical hydroxyle) et



25

(anion superoxyde) sont des molécules très instables qui cherchent à appairer leur électron célibataire. De telles molécules sont produites normalement en quantité très faible au cours de la vie cellulaire. Elles sont principalement formées lors de réactions d'oxydation physiologiques. Des enzymes comme la superoxyde dismutase ou la catalase, sont capables de les capter ou de les détruire. Mais elles peuvent être présentes à des concentrations anormalement élevées suite à des phénomènes comme une déficience enzymatique ou sous l'action des rayons U.V. lors d'une exposition au soleil. La peau est particulièrement sujette à ce mode de formation. Les radicaux libres, hautement réactifs peuvent alors réagir avec certains constituants clés de la cellule et les altérer.

35 Les constituants cellulaires qui représentent les cibles privilégiées des radicaux libres sont les suivants :
 - les acides gras polyinsaturés entrant dans la constitution des phospholipides des membranes cellulaires,
 - les protéines enzymatiques, les protéines de structures (collagène, élastine...), les acides nucléiques.

40 L'altération des acides gras insaturés peut engendrer la formation de lipopéroxides cytotoxiques avec désorganisation des membranes dans l'épiderme. Les conséquences sont la déshydratation, des phénomènes inflammatoires, etc... Une altération des acides aminés et nucléiques peut provoquer des dommages d'ordre biochimique irréparables, qui ne sont pas sans influence sur le vieillissement de la peau.

Afin d'éviter les risques causés par les radicaux libres, deux possibilités existent :

45 - éviter la formation des radicaux libres.
 - éliminer les radicaux libres en les "neutralisant".

On a pu évaluer l'activité anti-radicalaire des extraits de Noix d'Alep selon l'invention par leur action sur un radical libre, le diphenylpicrylhydrazylhydrate absorbant dans le violet à 513 nm. (Lamaison J.L., Petitjean-Freytet C., Carnat P., Carnat A., 1988, Plantes Medicinales et Phytothérapie, 22,(4), p. 231-234). Un composé anti-radicalaire, piégeur de radicaux libres, entraîne une inhibition de l'apparition de coloration du radical libre témoin, donc une diminution de la densité optique de ce radical : l'activité anti-radicalaire d'une substance s'exprime par la diminution du pourcentage d'absorbance du radical libre testé.

50 Dans ces conditions de test, les extraits de Noix d'Alep sont plus actifs que les substances de référence telles que la vitamine E et la cynarine, qui sont les substances témoins testées les plus actives.

Témoins	Concentration (mg/ml)	% Inhibition	
<hr/>			
5			
Vitamine E	0,01	9	
	0,05	28	
10	0,1	61	
	0,5	95	
	1	96	
15			
Cynarine	0,01	16	
	0,05	60	
	0,1	89	
20	0,5	94	
	1	96	
25			
Extrait hydroéthanolique atomisé de Noix d'Alep			
<hr/>			
	0,01	15	
30	caractérisé en ce que la teneur en tanins par rapport au produit sec est de 80 % en poids et la teneur en acide gal-	0,03	60
	0,05	73	
	0,1	98	
	0,3	100	
35	1	100	
40	lique par rapport au produit sec est de 1,5 à 3 % en poids.		

On a pu également évaluer l'activité anti-radicalaire des extraits obtenus selon l'invention sur l'anion superoxyde généré par la réaction du NADH (nicotinamide adénine dinucléotide hydrate) sur le PMS (phénazine méthosulfate), (Roback J., Gryglewski RJ, 1988, Biochemical Pharmacology, 37, (5), p. 837-841). L'anion superoxyde provoque la réduction du nitrobleu de tétrazolium en diformazan. De coloration bleue intense, celui-ci est dosé par spectrophotométrie. L'activité anti-radicalaire d'une substance est exprimée en pourcentage d'inhibition du développement de coloration due au diformazan. Par cette méthode, les extraits de Noix d'Alep provoquent une inhibition nettement plus marquée que des témoins comme l'acide rosmarinique ou la quercétine qui sont les substances témoins les plus actives dans ce test.

50

55

Témoins	Concentration (mg/ml)	% Inhibition
<hr/>		
5		
Quercétine	0,01	1
	0,05	31
	0,1	69
10	0,5	91
	1	98
15		
Acide rosmarinique	0,01	2
	0,05	28
	0,1	59
20	0,5	90
	1	99
25		
Extrait hydroéthanolique atomisé de Noix d'Alep	0,01	19
	0,02	47
30	0,03	71
la teneur en tanins par rapport au produit sec	0,04	86
est de 80 % en poids, et	0,06	94
35	0,08	98
la teneur en acide galli- que par rapport au pro- duit sec est de 1,5 à 3,0 %	0,1	100
	0,2	100
40		
en poids.		

Les extraits de Noix d'Alep de l'invention sont donc utilisables en cosmétique, en particulier pour la protection de la peau exposée à un ensoleillement prolongé, et pour retarder le processus radicalaire de vieillissement.

45 Les extraits de Noix d'Alep de l'invention peuvent être utilisés sous forme de pommades. Ces pommades sont préparées

- soit à partir d'un extrait de Noix d'Alep de l'invention, associé par exemple au mélange d'excipients suivant : monooléate de glycérol, vaseline, lanoline, cire blanche, huiles d'amande et de parrafine et eau,
- soit à partir d'un extrait de Noix d'Alep de l'invention, associé par exemple au mélange d'excipients suivant : huile d'arachide, lanoline anhydre, glycérine, amidon de blé, cire blanche et eau.

50 Les extraits de Noix d'Alep de l'invention peuvent également être présentés sous forme de crème dermique, lorsqu'ils sont associés à un mélange constitué d'excipients tels que la cire d'abeilles, la paraffine liquide légère, l'eau, la vaseline ou la lanoline, la cire blanche d'abeilles liquide légère et/ou le glycérol.

55 Enfin, des formules de produits solaires peuvent être préparées à partir des extraits de Noix d'Alep de l'invention : on peut incorporer l'extrait dans des émulsions classiques H/E (huile/eau) ou E/H (eau/huile) ou préparer simplement des solutions huileuses d'extrait.

Revendications**Revendications pour les Etats contractants suivants : DE, GB, FR, IT, NL, SE, LI, CH, BE, AT, LU, DK**

1. Extrait de Noix d'Alep, caractérisé par le fait qu'il contient de l'acide ellagique, de l'acide gallique et des tanins hydrolysables, et par le fait que la teneur en acide gallique est de 1,5 à 7 % en poids et que la teneur en tanins hydrolysables est de 65 à 85 % en poids par rapport à la poudre pour un extrait sec et par rapport au résidu sec pour un extrait liquide ou mou.
2. Procédé d'obtention d'un extrait de Noix d'Alep selon la revendication 1, procédé caractérisé en ce que l'on extrait les Noix d'Alep à l'aide d'un solvant tel que l'eau, l'acétone, un alcool en C₁-C₄, le propylèneglycol, ou un mélange de ces solvants.
3. Procédé selon la revendication 2, caractérisé en ce que l'extraction est effectuée à l'aide d'un mélange alcool en C₁-C₄/eau ou acétone/eau, mélange de 96/4 à 30/70 en volume.
4. Procédé selon la revendication 2, caractérisé en ce que l'extraction est effectuée à l'aide d'un mélange propylèneglycol/eau, mélange de 100/10 à 40/60 en volume.
5. Procédé selon l'une quelconque des revendications 2 à 4, caractérisé en ce que l'extraction est statique ou agitée.
6. Procédé selon l'une quelconque des revendications 2 à 5, caractérisé en ce que la quantité de solvant utilisée égale 4 à 20 fois le poids de Noix d'Alep.
7. Composition cosmétique, caractérisée en ce qu'elle contient un extrait de Noix d'Alep selon la revendication 1, en association avec tout excipient approprié.
8. Composition cosmétique selon la revendication 7, caractérisée en ce qu'elle présente une activité anti-radicalaire.
9. Composition cosmétique selon l'une quelconque des revendications 7 et 8, composition caractérisée en ce qu'elle présente une activité filtre U.V.B..

Revendications pour les Etats contractants suivants : ES, GR

1. Procédé d'obtention d'un extrait de Noix d'Alep, caractérisé par le fait qu'il contient de l'acide ellagique, de l'acide gallique et des tanins hydrolysables, et par le fait que la teneur en acide gallique est de 1,5 à 7% en poids et que la teneur en tanins hydrolysables est de 65 à 85% en poids par rapport à la poudre pour un extrait sec et par rapport au résidu sec pour un extrait liquide ou mou, procédé caractérisé en ce que l'on extrait les Noix d'Alep à l'aide d'un solvant tel que l'eau, l'acétone, un alcool en C₁-C₄, le propylèneglycol, ou un mélange de ces solvants.
2. Procédé selon la revendication 1, caractérisé en ce que l'extraction est effectuée à l'aide d'un mélange alcool en C₁-C₄/eau ou acétone/eau, mélange de 96/4 à 30/70 en volume.
3. Procédé selon la revendication 1, caractérisé en ce que l'extraction est effectuée à l'aide d'un mélange propylèneglycol/eau 100/10 à 40/60 en volume.
4. Procédé selon l'une quelconque des revendications 1 à 3, caractérisé en ce que l'extraction est statique ou agitée.
5. Procédé selon l'une quelconque des revendications 1 à 4, caractérisé en ce que la quantité de solvant utilisée égale 4 à 20 fois le poids de Noix d'Alep.



Office européen
des brevets

RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

Numéro de la demande

EP 91 40 0899

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée	CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int. Cl.5)
Y	BEZANGER et al.: "Plantes médicinales des régions tempérées", 1980, pages 74-75: "Quercus lusitanica lamk.", Maloine S.A., Paris, FR * Pages 74-75 * ---	1-5,7	A 61 K 7/48 A 61 K 35/78
Y	STN SERVEUR DE BASES DE DONNEES, Karlsruhe, DE, FICHIER CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 87, no. 3, abrégé no. 19007a, Columbus, Ohio, US; M. IKRAM et al.: "Constituents of Quercus infectoria", & PLANTA MED., 31(3), 286-7 * Abrégé * ---	1-5,7	
Y	STN SERVEUR DE BASES DE DONNEES, Karlsruhe, DE, FICHIER CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 106, no. 5, abrégé no. 31339d, Columbus, Ohio, US; M.H. SALAGOITY-AUGUSTE et al.: "Preliminary investigation for the differentiation of enological tannins according to botanical origin: determination of gallic acid and its derivatives", & AM. J. ENOL. VITIC., 37(4), 301-3 * Abrégé * ---	1,5,7	DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int. Cl.5)
A	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN, vol. 96, (C-412), 1 novembre 1986; & JP-A-61 246 109 (RIYUUHOUDOU SEIYAKU K.K.) * Résumé * ---	1,5,7-9 -/-	A 61 K
Le présent rapport a été établi pour toutes les revendications			
Lieu de la recherche	Date d'achèvement de la recherche	Examinateur	
LA HAYE	11-03-1992	FISCHER J.P.	
CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES		T : théorie ou principe à la base de l'invention E : document de brevet antérieur, mais publié à la date de dépôt ou après cette date D : cité dans la demande L : cité pour d'autres raisons & : membre de la même famille, document correspondant	
X : particulièrement pertinent à lui seul Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie A : arrrière-plan technologique O : divulgation non écrite P : document intercalaire			



Office européen
des brevets

RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

Page 2

Numéro de la demande

EP 91 40 0899

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée	CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int. Cl.5)
A	<p>STN SERVEUR DE BASES DE DONNEES, Karlsruhe, DE, FICHIER CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 99, no. 11, abrégé no. 85071r, Columbus, Ohio, US; M. NISHIZAWA et al.: "Tannins and related compounds. Part 9. Isolation and characterization of polygalloylglucoses from Turkish galls (Quercus infectoria)", & J. CHEM. SOC., PERKIN TRANS. 1, (5), 961-5 * Abrégé *</p> <p>-----</p>	1-5,7-9	DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int. Cl.5)
<p>Le présent rapport a été établi pour toutes les revendications</p>			
Lieu de la recherche	Date d'achèvement de la recherche	Examinateur	
LA HAYE	11-03-1992	FISCHER J.P.	
CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES		<p>T : théorie ou principe à la base de l'invention E : document de brevet antérieur, mais publié à la date de dépôt ou après cette date D : cité dans la demande L : cité pour d'autres raisons</p> <p>& : membre de la même famille, document correspondant</p>	
<p>X : particulièrement pertinent à lui seul Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie A : arrrière-plan technologique O : divulgation non-écrite P : document intercalaire</p>			

This Page Blank (uspto)

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Renseignements relatifs aux membres de familles de brevets

Demande Internationale No

PCT/FR 98/02098

Document brevet cité au rapport de recherche	Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)			Date de publication
EP 283349	A 21-09-1988	FR DE GR	2611140 A 3869448 A 3004359 T		26-08-1988 30-04-1992 31-03-1993
WO 9521018	A 10-08-1995	FR AU AU CA EP JP US	2715582 A 690215 B 1666595 A 2159353 A 0691886 A 8508677 T 5780060 A		04-08-1995 23-04-1998 21-08-1995 10-08-1995 17-01-1996 17-09-1996 14-07-1998
EP 496173	A 29-07-1992	FR CA DE JP	2671723 A 2059751 A 69101310 D 4295429 A		24-07-1992 23-07-1992 07-04-1994 20-10-1992
FR 2366836	A 05-05-1978		AUCUN		
EP 294808	A 14-12-1988	JP JP DE US	1079103 A 1839986 C 3870314 A 5073545 A		24-03-1989 25-04-1994 27-05-1992 17-12-1994
US 5141741	A 25-08-1992	JP	2269176 A		02-11-1990

This Page Blank (usep10)